

Сульфаты. Не более 0,05 % (ОФС «Сульфаты»). Для определения 5 мл фильтрата, полученного в испытании «Хлориды», доводят водой до 10 мл.

Восстанавливающие вещества. В 8 мл воды растворяют 0,8 г субстанции и медленно при взбалтывании прибавляют 8 мл фосфорной кислоты концентрированной, 7 мл воды, 1 мл крахмала раствора 1 % и 0,05 мл 0,1 М раствора йода; должно появиться синее окрашивание.

Потеря в массе при высушивании. От 16,0 до 17,5 % (ОФС «Потеря в массе при высушивании», способ 1). Для определения используют около 1,0 г (точная навеска) субстанции.

Тяжелые металлы. Не более 0,001 %. Определение проводят в соответствии с ОФС «Тяжелые металлы», метод 2, в зольном остатке, полученном после сжигания 1,0 г субстанции, с использованием эталонного раствора 1.

Остаточные органические растворители. В соответствии с ОФС «Остаточные органические растворители».

***Бактериальные эндотоксины.** Не более 0,02 ЕЭ на 1 мг субстанции (ОФС «Бактериальные эндотоксины»).

Микробиологическая чистота. В соответствии с ОФС «Микробиологическая чистота».

Количественное определение. Определение проводят методом титриметрии.

Около 0,4 г (точная навеска) субстанции растворяют в 180 мл воды, прибавляют 20 мл хлористоводородной кислоты разведенной 8,3 %, 3 г калия бромида и медленно титруют 0,1 М раствором натрия нитрита при температуре не выше 5 °С до тех пор, пока капля жидкости, взятая через 3 мин после прибавления натрия нитрита, не будет вызывать немедленного посинения йодкрахмальной бумаги.

1 мл 0,1 М раствора натрия нитрита соответствует 17,51 мг натрия аминсалицилата $C_7H_6NNaO_3$.